

QUÍMICA ANALÍTICA I (Curso Académico 2014-15)

MÓDULO	MATERIA	CURSO	SEMESTRE	CRÉDITOS	TIPO
Química Analítica	Química Analítica	2º	1º	6	Obligatoria
PROFESOR(ES)			DIRECCIÓN COMPLETA DE CONTACTO PARA TUTORÍAS (Dirección postal, teléfono, correo electrónico, etc.)		
Luis Fermín Capitán Vallvey (Grupo A) Tlfno: 958 248436. Email: lcapitan@ugr.es Ignacio de Orbe Payá (Grupo B) Tlfno: 958 243399. Email: idorbe@ugr.es			Dpto. de Química Analítica. Facultad de Ciencias (Bloque 3, 3ª Planta). Campus Fuentenueva. 18071 Granada		
			HORARIO DE TUTORÍAS		
			Luis Fermín Capitán: martes de 17 a 20 viernes de 9 a 12 Ignacio de Orbe: martes y jueves de 9 a 12		
GRADO EN EL QUE SE IMPARTE			OTROS GRADOS A LOS QUE SE PODRÍA OFERTAR		
Grado en Químicas			Bioquímica, Ciencias Ambientales.		
PRERREQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES (si procede)					
Haber cursado las asignaturas Química General III y Operaciones Básicas de Laboratorio					
BREVE DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS (SEGÚN MEMORIA DE VERIFICACIÓN DEL GRADO)					
Fundamentos de la Química Analítica. Metodología Analítica. Propiedades analíticas de la materia. Análisis cualitativo y cuantitativo. Proceso analítico. Toma y preparación de muestra. Patrones y materiales de referencia. Errores de validación. Determinaciones analíticas basadas en equilibrios. Volumetrías y gravimetrías.					
COMPETENCIAS GENERALES Y ESPECÍFICAS					
- Competencias Genéricas: CG1, CG2, CG3, CG5, CG6, CG8, CG9 - Competencias Específicas: CE5, CE21, CE22, CE25, CE27, CE28, CE30, CE31, CE33, CE34, CE35					



OBJETIVOS (EXPRESADOS COMO RESULTADOS ESPERABLES DE LA ENSEÑANZA)

- Conocer el proceso analítico, los diferentes pasos que lo integran y los estándares y el tratamiento estadístico de los datos experimentales, que constituyen puntos básicos para obtener unos resultados de calidad (asociado a las competencias CE5, CE21, CE25)
- Adquisición de los conocimientos básicos sobre la identificación de especies químicas en análisis cualitativo (asociado a las competencias CE5, CE27).
- Conocer y saber aplicar los métodos cuantitativos de análisis de sustancias químicas (asociado a las competencias CE5, CE27).
- Conocer los distintos tratamientos de muestra en función del método de análisis, de las características de la matriz y de los objetivos del análisis (asociado a las competencias CE22, CE27, CE33).
- Hacer cálculos y resolver problemas numéricos propios de la Química Analítica (asociado a las competencias CG6, CE27, CE30).
- Desarrollar, optimizar y aplicar procesos de medida (métodos analíticos) para obtener información química de calidad (asociado a las competencias CG2, CE5, CE21, CE27).
- Ser capaz de evaluar la calidad de los resultados de un análisis químico (asociado a las competencias CG5, CE25, CE30).
- Poder explicar de manera comprensible fenómenos y procesos relacionados con la Química Analítica (asociado a las competencias CG3, CG9 CE25, CE30).
- Comprender y utilizar la información bibliográfica y técnica referida a los procesos analíticos (asociado a las competencias CG5, CE25).
- Capacidad de planificar, diseñar y desarrollar experimentos químicos, e interpretar los resultados de los mismos (asociado a las competencias CG2, CE22, CE25).
- Entender, sintetizar y comunicar información analítica publicada (asociado a las competencias CG1, CG3, CG5, CE25).

TEMARIO DETALLADO DE LA ASIGNATURA

TEMARIO TEÓRICO:

BLOQUE I: METODOLOGÍA EN QUÍMICA ANALÍTICA

- TEMA 1. INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ANALÍTICA. Definición del problema. Concepto y objetivos de la Química Analítica. Contribución de la Química Analítica al desarrollo científico y social. Propiedad analítica. Escalas de trabajo. El proceso analítico. Métodos analíticos: clasificación. Métodos cualitativos para la identificación de especies químicas. Métodos cuantitativos. Elección del método analítico. Validación de métodos de análisis. Fuentes de información analítica.
- TEMA 2. TOMA Y PREPARACIÓN DE MUESTRA. Definición de muestra: representatividad y criterios de representatividad. Plan de muestreo. Submuestreo y conservación de muestras. Preparación de la muestra para el análisis: constituyentes orgánicos e inorgánicos. Disolución, aislamiento y preconcentración. Derivación.
- TEMA 3. MEDIDA ANALÍTICA Y ERRORES. Propiedad analítica y medida. Errores asociados a la medida analítica. Tipos y caracterización de errores. Estadística y estimadores. Límites de confianza. Test de hipótesis. Rechazo de resultados.
- TEMA 4. METODOLOGÍA ANALÍTICA. Técnicas analíticas. Patrones y materiales de referencia. Calibración: fundamentos y tipos. Parámetros de calidad de un método analítico. Validación: de métodos y de equipos. Trazabilidad e incertidumbre.

Bloque II: DETERMINACIONES ANALÍTICAS BASADAS EN EQUILIBRIOS. VALORACIONES Y GRAVIMETRÍAS.

- TEMA 5. ANÁLISIS VOLUMÉTRICO Y VOLUMETRÍAS ÁCIDO-BASE. Las reacciones químicas como medio de determinación. Cuantitatividad de una reacción química. Características de una reacción volumétrica. Clasificación. Curvas de valoración. Punto final y punto de equivalencia. Errores de valoración. Patrones químicos. Patrones primarios y disoluciones patrón. Tipos de valoraciones. Cálculos en análisis volumétrico. Volumetrías ácido-base: Variación del pH durante la valoración. Curva de valoración. Casos posibles de valoración: ácidos y bases fuertes y débiles, monopróticos y polipróticos. Indicadores químicos. Aplicaciones.
- TEMA 6. VOLUMETRÍAS DE FORMACIÓN DE COMPLEJOS. Las reacciones de complejación en análisis volumétrico. Valoraciones con ligandos polidentados: complexometrías. Curvas de valoración. Factores influyentes. Indicadores metalocrómicos. Selección de indicador. Tipos de valoraciones. Ejemplos de valoración.
- TEMA 7. VOLUMETRÍAS DE PRECIPITACIÓN. Las reacciones de precipitación en análisis volumétrico. Curvas de valoración. Argentimetrías. Indicadores de punto final. Aplicaciones.
- TEMA 8. ANÁLISIS GRAVIMÉTRICO. Gravimetría. Clasificación de los métodos gravimétricos. Análisis gravimétrico por precipitación química. Factores influyentes en la precipitación. Impurificación de precipitados. Operaciones generales del análisis gravimétrico. Cálculos en análisis gravimétrico. Aplicaciones.
- TEMA 9. VOLUMETRÍAS DE OXIDACIÓN-REDUCCIÓN. Las reacciones redox en el análisis volumétrico. Curvas de valoración y factores que influyen sobre ellas. Indicadores redox: tipos y características. Tipos de volumetrías redox. Aplicaciones.

TEMARIO PRÁCTICO:

Seminarios/Talleres

- Resolución de problemas acerca de:
 - * Introducción a la medida química. Calibración.
 - * Evaluación y expresión de los resultados analíticos
 - * Análisis Volumétrico
 - * Análisis Gravimétrico
- Información bibliográfica. Herramientas de búsqueda.

Actividades de Laboratorio

- Actividad 1. Determinación de la riqueza de un agua fuerte comercial
- Actividad 2. Determinación de carbonato en cáscara de huevo
- Actividad 3. Determinación de la dureza de un agua potable
- Actividad 4. Determinación de níquel en una moneda
- Actividad 5. Determinación de cloro activo en una lejía comercial

BIBLIOGRAFÍA

BIBLIOGRAFÍA FUNDAMENTAL:

- "Análisis químico cuantitativo", D.C. Harris. 3ª Ed., Reverté, 2007.
- "Fundamentos de Química Analítica", D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch. 8ª Ed. Thomsom, 2005.
- "Equilibrios iónicos y sus aplicaciones analíticas", M. Silva y J. Barbosa. Síntesis, 2002.



- “Principios de Química Analítica” M. Valcárcel. Springer, 1999.
- “Análisis Químico”. R. Avidad y I. de Orbe. Copicentro. Granada, 2008.

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA:

- “Química Analítica moderna”, D. Harvey. MacGraw-Hill, 2002
- “Química Analítica contemporánea”, K.A. Rubinson y J.F. Rubinson. Pearson Educación, 2000.
- “Problemas de Química. Cuestiones y ejercicios”, J.A. López Cancio. Prentice Hall, 2000.
- “Problem solving in Analytical Chemistry”, T.P. Hadjiioannou, G.D. Christian, C.E. Efstathiou y D.P. Nikolelis. Pergamon Press, 1988.
- “Equilibrios químicos en disolución. Aplicaciones analíticas”. J.C. Ávila Rosón, A. Fernández Gutiérrez, E. Alonso Hernández y J.F. Fernández Sánchez. Universidad de Granada, 2005.

ENLACES RECOMENDADOS

Bibliografía general:

<http://www.ugr.es/~biblio/>

Webgrafía:

<http://campusvirtual.ugr.es/moodle/> (Plataforma virtual de la asignatura)

<http://www.sciencedirect.com/>

<http://www.cas.org/products/sfacad/index.html>

METODOLOGÍA DOCENTE

Las actividades formativas de la materia constan de clases de teoría, problemas, seminarios, trabajos bibliográficos tutelados, informes y prácticas de laboratorio **en cada una de las correspondientes asignaturas**, y en todas ellas se empleará una metodología similar.

	ACTIVIDAD FORMATIVA	COMPETENCIAS	ECTS
Presenciales	AF.1 Lección Magistral	CG1, CG9, CE5, CE21, CE22, CE35	40 %
	AF.2 Actividades de Laboratorio	CE25, CE28, CE30, CE31, CE33, CE34, CE35	
	AF.3 Seminarios y exposición de trabajos	CG1, CG3, CG8, CG9, CE5, CE25	
	AF.6 Tutorías	CG3, CG9	
No presenciales	AF.4 Actividades no presenciales individuales	CG2, CG5, CG8, CG9, CE25	60 %
	AF.5 Actividades no presenciales grupales	CG8, CG5, CG8, CG9	
	AF.3 Preparación de seminarios y de trabajos	CG1, CG3, CG8, CG9, CE5, CE25	



EVALUACIÓN (INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN, CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y PORCENTAJE SOBRE LA CALIFICACIÓN FINAL, ETC.)

La calificación global responderá a la puntuación ponderada de los diferentes aspectos y actividades que integran el sistema de evaluación. De manera orientativa se indica la siguiente ponderación:

SISTEMA DE EVALUACIÓN	% CALIFICACIÓN FINAL
Actividades complementarias	10%
Actividades de laboratorio	25%
Exámenes	65%

Asimismo, se programarán dos exámenes parciales correspondientes a cada uno de los dos bloques de que consta la asignatura. Dichos exámenes no supondrán en modo alguno eliminación de materia de cara al examen final y se realizarán en las siguientes fechas: 20-11-2014 (1^{er} parcial) y 19-01-2015 (2^o parcial).

Evaluación única final

De acuerdo con la Normativa de Evaluación y de Calificación de los Estudiantes de la UGR, se contempla la realización de una **evaluación única final** a la que podrán acogerse aquellos estudiantes que no puedan cumplir con el método de evaluación continua por motivos laborales, estado de salud, discapacidad o cualquier otra causa debidamente justificada que les impida seguir el régimen de evaluación continua.

Para acogerse a la evaluación única final, el estudiante, en las dos primeras semanas de impartición de la asignatura, lo solicitará al Director del Departamento.

Esta evaluación única final consistirá en un examen que constará de tres partes de acuerdo con los contenidos de teoría, actividades de laboratorio y seminarios impartidos durante el curso, debiendo superar cada una de ellas.

Fechas de exámenes

- Convocatoria de febrero: 28-01-2015
- Convocatoria de septiembre: 15-09-2015

INFORMACIÓN ADICIONAL

Cumplimentar con el texto correspondiente en cada caso.

